

PCT

ORGANISATION MONDIALE DE LA PROPRIETE INTELLECTUELLE
Bureau international



DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIÉE EN VERTU DU TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS (PCT)

(51) Classification internationale des brevets ⁶ : A61K 9/19, 9/14, 47/26, 47/18		A1	(11) Numéro de publication internationale: WO 97/17064 (43) Date de publication internationale: 15 mai 1997 (15.05.97)
<p>(21) Numéro de la demande internationale: PCT/FR96/01706</p> <p>(22) Date de dépôt international: 30 octobre 1996 (30.10.96)</p> <p>(30) Données relatives à la priorité: 95/13022 3 novembre 1995 (03.11.95) FR</p> <p>(71) Déposant (<i>pour tous les Etats désignés sauf US</i>): SANOFI [FR/FR]; 32-34, rue Marboeuf, F-75008 Paris (FR).</p> <p>(72) Inventeurs; et</p> <p>(75) Inventeurs/Déposants (<i>US seulement</i>): BOULOUMIE, Colette [FR/FR]; Bâtiment 5, Résidence Le Golf, 421, rue Croix-de-Las-Cazes, F-34000 Montpellier (FR). BREUL, Thierry [FR/FR]; Bâtiment A, 72, avenue de Louisville, F-34080 Montpellier (FR). COLLIERE, Laurence [FR/FR]; La Bayssade, F-82700 Montbartier (FR). FAURE, Philippe [FR/FR]; 48, rue Saint-Baudile, F-34970 Maurin (FR).</p> <p>(74) Mandataire: LE GUEN, Gérard; Cabinet Lavoix, 2, place d'Estienne-d'Orves, F-75441 Paris Cedex 09 (FR).</p>		<p>(81) Etats désignés: AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CU, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, GB, GE, HU, IL, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, TJ, TM, TR, TT, UA, UG, US, UZ, VN, brevet ARIPO (KE, LS, MW, SD, SZ, UG), brevet eurasien (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), brevet européen (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT; SE), brevet OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, ML, MR, NE, SN, TD, TG).</p> <p>Publiée <i>Avec rapport de recherche internationale.</i> <i>Avant l'expiration du délai prévu pour la modification des revendications, sera republiée si de telles modifications sont reçues.</i></p>	
<p>(54) Title: STABLE FREEZE-DRIED PHARMACEUTICAL FORMULATION</p> <p>(54) Titre: FORMULATION PHARMACEUTIQUE LYOPHILISEE STABLE</p> <p>(57) Abstract</p> <p>A pharmaceutically acceptable freeze-dried formulation consisting of an amorphous phase and a crystalline phase and including at least one non-protein active principle. The formulation is characterised in that it contains mannitol and alanine in a ratio R of 0.1-1, where R is the weight of mannitol over the weight of alanine.</p> <p>(57) Abrégé</p> <p>L'invention a pour objet une formulation lyophilisée constituée d'une phase amorphe et d'une phase cristalline, pharmaceutiquement acceptable comprenant au moins un principe actif non protéique, caractérisée en ce qu'elle contient du mannitol et de lalanine dans un rapport R compris entre 0,1 et 1, R représentant la masse de mannitol sur la masse dalanine.</p>			

UNIQUEMENT A TITRE D'INFORMATION

Codes utilisés pour identifier les Etats parties au PCT, sur les pages de couverture des brochures publiant des demandes internationales en vertu du PCT.

AT	Arménie	GB	Royaume-Uni	MW	Malawi
AT	Autriche	GE	Géorgie	MX	Mexique
AU	Australie	GN	Guinée	NE	Niger
BB	Burbade	GR	Grèce	NL	Pays-Bas
BE	Belgique	HU	Hongrie	NO	Norvège
BF	Burkina Faso	IE	Irlande	NZ	Nouvelle-Zélande
BG	Bulgarie	IT	Italie	PL	Pologne
BJ	Bénin	JP	Japon	PT	Portugal
BR	Brésil	KE	Kenya	RO	Roumanie
BY	Bélarus	KG	Kirghizistan	RU	Fédération de Russie
CA	Canada	KP	République populaire démocratique de Corée	SD	Soudan
CF	République centrafricaine	KR	République de Corée	SE	Suède
CG	Congo	KZ	Kazakhstan	SG	Singapour
CH	Suisse	LI	Liechtenstein	SI	Slovénie
CI	Côte d'Ivoire	LK	Sri Lanka	SK	Slovaquie
CM	Cameroun	LR	Libéria	SN	Sénégal
CN	Chine	LT	Lithuanie	SZ	Swaziland
CS	Tchécoslovaquie	LU	Luxembourg	TD	Tchad
CZ	République tchèque	LV	Lettonie	TG	Togo
DE	Allemagne	MC	Monaco	TJ	Tadjikistan
DK	Danemark	MD	République de Moldova	TT	Trinité-et-Tobago
EE	Estonie	MG	Madagascar	UA	Ukraine
ES	Espagne	ML	Mali	UG	Ouganda
FI	Finlande	MN	Mongolie	US	Etats-Unis d'Amérique
FR	France	MR	Mauritanie	UZ	Ouzbékistan
GA	Gabon			VN	Viet Nam

Formulation pharmaceutique lyophilisée stable

La présente invention concerne une formulation pharmaceutique se présentant sous forme de lyophilisat et contenant au moins un principe actif de nature non protéique. Plus particulièrement, l'invention concerne une telle formulation, stable à des températures qui peuvent aller de 25°C à 40°C, qui peut être soit reconstituée sous forme liquide par ajout d'un solvant pour son administration par voie parentérale ou orale, soit directement administrée par voie orale, à l'homme ou à l'animal.

Le principe actif contenu dans la formulation selon l'invention pourra être seul ou bien associé à un autre principe actif de nature protéique ou non protéique.

On sait que la lyophilisation peut avoir un effet considérable sur la dégradation des principes actifs pharmaceutiques dans une formulation, ainsi qu'un fort impact sur leur stabilité sous forme lyophilisée. Les diverses variables qui affectent ces paramètres sont principalement le pH, la quantité de sels présents, le type et la quantité d'excipients dans la formulation, le type de cryoprotection choisi, ainsi que les températures, pression et temps des opérations de congélation, sublimation et dessiccation choisis. Ces différentes variables influent sur l'état physique du lyophilisat obtenu, à savoir : amorphe vitreux, amorphe mou, cristallin ou une combinaison de ces états.

Pour la conservation des lyophilisats, on recourt souvent à des acides aminés, de préférence à la glycine, et à des polyols, de préférence au mannitol, mais la littérature, très copieuse sur le sujet, ne donne aucun renseignement sur la solution du problème général de l'obtention d'une formulation pharmaceutique stable qui tienne compte des différents paramètres qui interviennent dans les opérations de formulation et de lyophilisation d'un principe actif non protéique en association avec un acide aminé et un polyol.

Plus particulièrement, la littérature enseigne que la présence d'un acide aminé, d'un polyol, par exemple le mannitol, d'une phase cristalline ou d'une phase amorphe peut comporter, à côté d'avantages certains, des inconvénients qui se traduisent, dans le cas de lyophilisats contenant des principes actifs particulièrement sensibles, par des délais de péremption relativement courts et/ou des températures de stockage de ces lyophilisats inférieures à 8°C. Il serait pourtant particulièrement avantageux, notamment pour un traitement ambulatoire, de pouvoir obtenir une formulation stable à température ambiante jusqu'à sa reconstitution et ainsi d'éviter sa conservation au réfrigérateur avant et en cours de traitement.

Le rôle du polyol et de l'acide aminé a été étudié séparément dans le cas de l'hormone de croissance humaine (hGH), mais leur effet synergique est encore mal élucidé (Pikal M.J., Dellermann K.M., R y M.L., Riggan M.N., The effects of

formulation variables on the stability of freeze-dried Human Growth Hormone, Pharm. research., 1991, 8, N° 4, 427-436).

Les avantages et les inconvénients liés à la présence d'acides aminés, de mannitol, d'une phase cristalline ou d'une phase amorphe sont répertoriés ci-après.

5

Avantages liés à la présence d'acides aminés.

Il a été démontré que la présence de glycine dans un lyophilisat, induisait une cristallisation des molécules présentes en solution au cours de l'étape de congélation de la lyophilisation (Korey D.J., Schwartz J.B., Effects of excipients on the crystallization of pharmaceutical compounds during lyophylization, J. Parenteral Sci. Tech., 1989, 43, 2, 80-83). Cette cristallisation du principe actif permet d'améliorer sa stabilité.

10 Lalanine sous forme cristallisée a l'avantage d'empêcher l'affaissement du lyophilisat en cours de sublimation et de dessiccation et de permettre l'obtention d'un lyophilisat d'une surface spécifique plus importante et permet donc une dessiccation plus rapide (Pikal M.J., Freeze-drying of proteins, Biopharm., 28-30 october 1990).

15 Inconvénients liés à la présence d'acides aminés.

20 L'ajout d'un acide aminé à un sucre ou à un polyol dans une solution à lyophiliser a généralement pour effet de diminuer la température de transition vitreuse du sucre (te Booy M.P.W.M., de Ruiter R.A., de Meere A.L.J., Evaluation of the physical stability of freeze-dried sucrose containing formulations by differential scanning calorimetry, Pharm. Research., 1992, 9, 109-114). Or un abaissement de la température de transition vitreuse est généralement synonyme de moindre stabilité d'un lyophilisat (Franks F., Freeze-drying ; from empiricism to predictability, Cryo-letters, 1990, 11, 93-110).

25 Avantages liés à la présence de mannitol.

30 La présence de mannitol dans la composition d'un lyophilisat est généralement justifiée en tant que ballast de lyophilisation, c'est à dire qu'il permet à la fois de maintenir une structure solide et rigide du volume du lyophilisat correspondant au volume de solution à lyophiliser, mais sa présence permet aussi d'ajuster à l'isotonie la solution reconstituée à injecter. Lorsque le mannitol est l'excipient majoritaire dans la composition d'un lyophilisat, il est le plus souvent sous forme cristalline (Lyophilized formulations recombinant tumor necrosis factor, Hora M.S., Rana R.K., Smith F.W., Pharm. Res., 1992, 9 (1), 33-36).

35 Inconvénients liés à la présence du mannitol.

Il a été rapporté que le taux d'hydrolyse du méthylprednisolone sodium succinate sous forme lyophilisée était plus important en présence de mannitol qu'en présence de lactose, et que ce taux augmentait avec la quantité de mannitol présente dans le lyophilisat. Ceci a été expliqué par le fait que la cristallisation du mannitol en cours de lyophilisation change la distribution de l'eau dans la matrice du lyophilisat. L'accroissement de la quantité d'eau présente dans le micro-environnement du principe actif qui en résulte, favorise l'hydrolyse du principe actif et diminue sa stabilité (The effect of bulking agent on the solid state stability of freeze dried methylprednisolone sodium succinate, Herman B.D., Sinclair B.D., Milton N., Nail S.L., *Pharma. Res.*, 1994, 11 (10), 1467-1473).

10 Avantages liés à la présence d'une phase cristalline.

La présence d'un soluté cristallisé, dans une solution congelée est un moyen de stabiliser les protéines en cours de dessiccation (Carpenter J.F. & Crowe J.H., Modes of stabilization of a protein by organic solutes during dessiccation, *Cryobiology*, 1988, 25, 459-470). De plus la cristallisation, en cours de congélation, des excipients majoritairement présents dans une solution à lyophiliser, rend plus efficace les opérations de sublimation et de dessiccation secondaires, en augmentant la surface spécifique d'échange entre l'atmosphère de l'enceinte du lyophilisateur et le solide à sublimer. Cette augmentation de surface spécifique des formes cristallines par rapport aux formes amorphes facilite les échanges thermiques en cours de lyophilisation. La conséquence de cette efficacité accrue de la lyophilisation est l'obtention de formes lyophilisées dont la teneur en eau résiduelle est moins élevée, ce qui implique une stabilité accrue du lyophilisat à des températures plus élevées (Korey D.J., Schwartz J.B., Effects of excipients on the crystallization of pharmaceutical compounds during lyophylization, *J. Parenteral Sci. Tech.*, 1989, 43, 2, 80-83).

20 Inconvénients liés à la présence d'une phase cristalline.

En général les substances cristallisées ont des vitesses de dissolution moins rapide que les substances amorphes. En effet, il faut plus d'énergie pour arracher une molécule à un réseau organisé d'un arrangement cristallin, que pour l'arracher à l'assemblage inorganisé d'un état amorphe. Parfois la vitesse de dissolution devient insuffisante pour permettre une absorption suffisamment rapide de ces substances, pouvant entraîner une diminution de leur activité, spécialement dans le cadre de molécules peu stables en solution. De la même manière, la parfait régularité des cristaux étant un cas idéal, l'hétérogénéité de la phase cristalline et le polymorphisme obtenus pour une même substance et entre substances associées

induisent des vitesses de dissolutions différentes pour une même substance et entre chacune des substances, pouvant aboutir à des effets thérapeutiques non reproductibles (Galénica 2, Biopharmacie 2ème édition, 1982, technique et documentation).

5 En outre, il a été démontré que la perte d'activité d'une protéine lyophilisée était directement reliée aux taux de cristallinité de la molécule cryoprotectrice (Izutsu K.L., Yoshioka S., Terao T., Decreased protein-stabilizing effects of cryoprotectants due to crystallization., Pharm. Research. 1993, 10, N° 8, 1232-1237 ; Izutsu K.I., Yoshioka S., Kojima S., Increased stabilizing effects of amphiphilic excipients on freeze drying of lactate deshydrogenase (LDH) by dispersion into sugar matrixes, Pharm. Res., 1995, 12 (6), 838-843). Dans la formulation des médicaments contenant des protéines, la cristallisation des excipients doit être évitée selon : (Hermansky M., Pesak M., Lyophilization of drugs. VI Amorphous and Crystalline forms Cesk. Farm., 1993, 42, (2), 95-98).

10 15 Avantages liés à la présence d'une phase amorphe.

Dans le même ordre d'idée, la forme amorphe se dissout plus rapidement que la forme cristallisée et ne présente pas les inconvénients liés à l'hétérogénéité et au polymorphisme des substances cristallisées.

20 D'autre part, la présence d'additifs à l'état amorphe stabilise l'activité de certaines enzymes proportionnellement à la concentration de l'additif selon Izutsu K.L., Yoshioka S., Terao T., Decreased protein-stabilizing effects of cryoprotectants due to crystallization., Pharm. Research., 1993, 10, N° 8, 1232-1237.

25 L'effet cryoprotecteur des excipients est attribué à l'état amorphe de la glycine dans le lyophilisat obtenu (Pikal M.J., Dellermann K.M., Roy M.L. Riggin M.N., The effects of formulation variables on the stability of freeze-dried Human Growth Hormone, Pharm. Research., 1991, 8, N° 4, 427-436).

30 35 Inconvénients liés à la présence d'une phase amorphe.

En présence d'une phase amorphe solide seule, le lyophilisat s'affaisse aux températures supérieures à la température de transition vitreuse en cours de congélation.

Au sein d'une phase amorphe molle les réactions chimiques de dégradation ont une cinétique beaucoup plus rapide qu'au sein d'une phase cristalline (Solid state stability and preformulation study of a new parenteral cephalosporin antibiotics (E1040), Ashizawa K., Uchikawa K., Hattori T., Ishibashi Y., Miyake Y., Sato T., Yakugaku Zasshi, 1990, 110 (3), 191-201).

De plus, la plus grande vitesse de dissolution des substances amorphes s'accompagne parfois d'un plus grande instabilité, la transformation d'une forme se

faisant en général de l'état amorphe à l'état cristallisé (Galénica 2, Biopharmacie 2ème édition, 1982, technique et documentation).

En conclusion, la littérature scientifique, au sujet de l'effet des excipients sur la stabilisation des principes actifs pharmaceutiques, donne des informations contradictoires sur leurs propriétés, et ne permet pas non plus d'obtenir des informations certaines au sujet des relations entre la structure d'un lyophilisat et sa stabilité. De même, le rôle des polyols et des acides aminés, seuls ou en association, n'est pas décrit selon un ensemble de propriétés généralisables, mais a été observé avec des résultats contradictoires selon les principes actifs étudiés et les quantités d'excipients mises en jeu.

Il a maintenant été trouvé qu'il existe un effet synergique entre le mannitol et lalanine sur la stabilisation des principes actifs pharmaceutiques lyophilisés. Il a été notamment démontré que cet effet synergique existe seulement dans un domaine étroit de concentrations relatives de chacun de ces deux excipients.

A la base de la présente invention il y a notamment la découverte d'un effet synergique surprenant résultant de la coexistence d'une phase amorphe et d'une phase cristalline qui a pour conséquence de stabiliser le principe actif pharmaceutique lyophilisé. La présente invention décrit donc l'obtention de cet effet pour des rapports mannitol / alanine privilégiés.

Ainsi la présente invention concerne une formulation pharmaceutique lyophilisée constituée d'une phase amorphe et d'une phase cristalline, comprenant une quantité efficace d'au moins un principe actif pharmaceutique non protéique, du mannitol et de lalanine, ces deux derniers excipients étant dans un rapport massique R compris entre 0,1 et 1, R étant le rapport entre la masse du mannitol et la masse de lalanine.

Le principe actif inclus dans ladite formulation reste stable à des températures qui peuvent aller de 25°C à 40°C sous forme lyophilisée. Le cas échéant la dissolution du lyophilisat obtenu est rapide et totale. L'aspect du lyophilisat n'est pas effondré et sa teneur en eau est compatible avec le maintien de la stabilité du principe actif.

Il a été démontré que, pour R compris entre 0,1 et 1 :

- le lyophilisat est constitué d'une phase amorphe et d'une phase cristalline,
- la phase amorphe est majoritairement constituée de mannitol et de principe actif,
- la phase cristalline est majoritairement constituée d'alanine.

Bien que l'invention ne soit pas limitée à une théorie particulière rendant compte de la stabilisation obtenue par association d'un ou plusieurs principes actifs non

protéiques, de mannitol et d'alanine dans les rapports indiqués, on peut émettre l'hypothèse suivante :

- la phase amorphe, mise en évidence par l'analyse thermique différentielle, cryoprotège le principe actif pharmaceutique en cours de congélation, le principe actif étant lui-même dispersé dans cette forme amorphe, et la phase cristalline, mise en évidence par diffractométrie des rayons X, fixe la structure du lyophilisat et évite son effondrement.

Selon un autre de ces aspects, la présente invention a pour objet l'obtention des lyophilisats stables contenant un principe actif pharmaceutique cryoprotégé par une phase solide amorphe constituée complètement ou partiellement par du mannitol, cette phase amorphe coexistant au sein du lyophilisat obtenu après sublimation et dessiccation de la solution congelée, avec une phase cristalline constituée essentiellement par l'alanine.

Ainsi, la présente invention a également pour objet un procédé pour la préparation de formulations pharmaceutiques lyophilisées comprenant au moins un principe actif non protéique caractérisé en ce qu'on lyophilise un mélange dudit principe actif, du mannitol et d'alanine dans lequel le mannitol et l'alanine sont présents dans le rapport R compris entre 0,1 et 1, R étant le rapport entre les masses du mannitol et de l'alanine.

D'autres excipients pharmaceutiquement acceptables, normalement utilisés dans les formes lyophilisées, peuvent être introduits dans la formulation selon la présente invention, comme par exemple des tampons ou des acides-bases permettant d'ajuster le pH, des tensio-actifs, des sels, des conservateurs, notamment des conservateurs antibactériens, des anti-oxydants ou des agents chélatants à l'exclusion des excipients qui, dans le lyophilisat contenant le principe actif, empêcheraient la coexistence de la phase cristalline constituée majoritairement par le mannitol et de la phase cristalline constituée majoritairement par l'alanine, comme par exemple certains dérivés protéiques d'origine animale ou végétale tels que les gélatines, les dextrines ou les protéines extraites de graines de blé ou de soja, les gommes telles que l'agar ou le xanthane, les polyssacharides, les alginates, les carboxyméthylcelluloses, les pectines, les polymères synthétiques comme la polyvinylpyrrolidone ou des complexes de nature polyssacharidiques comme la gélatine d'acacia. Parmi les tampons qui peuvent être introduits dans la formulation selon la présente invention, on citera en particulier les tampons carbonate, borate, phosphate, citrate, tri(hydroxyméthyl)aminométhane, maléate et tartrate, les acides ou les bases constituant ces tampons pouvant également être introduits seuls.

- Parmi les tensio-actifs qui peuvent être introduits dans la formulation selon la présente invention, on citera en particulier les polysorbates, les poloxamers, le tyloxapol, les lécithines. Parmi les sels qui peuvent être introduits dans la formulation selon la présente invention, on citera en particulier les sels de sodium comme l'édédate (EDTA tétrasodique), le chlorure, le docusate (1,4-bis(2-éthylhexyl)sulfosuccinate de sodium), le bicarbonate, le glutamate ; l'acétate de potassium ; le carbonate dipotassique et le stéarate de magnésium.
- Parmi les conservateurs qui peuvent être introduits dans la formulation selon la présente invention, on citera en particulier les parahydroxybenzoate de méthyle et propyle, le chlorure de benzéthonium, le mercurothiolate de sodium, le nitratephénylmercure, l'alcool benzylique, le phénol et le métacrésol.
- La coexistence de la phase mannitol amorphe et de la phase alanine cristalline est indépendante de la présence et de la concentration du tampon utilisé pour ajuster le pH de la solution, mais elle dépend du rapport R précédemment défini.
- Des exemples de formulation des solutions à lyophiliser conduisant aux formulations de l'invention sont les suivantes :
- Un ou une association de principes actifs pharmaceutiques, un tampon pharmaceutiquement acceptable pour ajuster le pH, du mannitol et de lalanine avec un rapport massique $R = \text{masse de mannitol}/\text{masse d'alanine}$ compris entre 0,1 et 1, de l'eau pour préparations injectables, ainsi que, si nécessaire, des conservateurs antibactériens et les excipients permettant la solubilisation du ou des principes actifs.
- Selon un mode de réalisation préféré de l'invention, le mélange alanine/mannitol est majoritaire.
- La quantité de principe actif présent est limitée par sa solubilité dans l'eau. Les formulations de l'invention résultent en effet de la lyophilisation de solutions aqueuses dans lesquelles le principe actif est parfaitement dissous.
- De même tout excipient est présent dans la formulation en quantité inférieure à la quantité du mélange alanine/mannitol.
- Les solutions à lyophiliser se préparent de la façon suivante :
- Les quantités désirées de tampon, d'alanine, de mannitol, de conservateurs et de principe actif sont ajoutées à la température de dissolution appropriée à la quantité d'eau pour préparations injectables ou d'agent solubilisant nécessaire à leur solubilisation jusqu'à complète dissolution. Les solutions obtenues sont filtrées en milieu stérile et réparties en récipients, préférentiellement des flacons ou des carpules.

La lyophilisation des solutions est réalisée comme suit :

La solution suit un cycle de congélation, puis de sublimation et de dessiccation adapté au volume à lyophiliser et au récipient contenant la solution.

- 5 Préférentiellement on choisit une vitesse de congélation proche de -2°C/mn dans un lyophilisateur Usifroid (France) de type SMH15, SMJ100 ou SMH2000. Les temps, les températures et les pressions de sublimation et de dessiccation sont ajustés en fonction des volumes de solution à lyophiliser et de la teneur en eau résiduelle désirée dans le lyophilisat.
- 10 On obtient alors un lyophilisat dans lequel lalanine se trouve sous forme cristallisée, et le mannitol sous forme complètement ou partiellement amorphe. Le lyophilisat peut être conservé à 25°C et même jusqu'à 40°C sans altérer la stabilité chimique et biologique du principe actif qu'il contient.
- 15 Une information complète sur les techniques de préparation des formulations injectables par dissolution des compositions de l'invention est à la disposition de l'homme du métier dans Remington's Pharmaceutical Sciences, 1985, 17th Edition ou dans William N.A. & Polli G.P., The lyophilization of pharmaceuticals : a litterature review, J. Parenteral Sci. Tech., 1984, 38, (2), 48-59 ou dans Franks F., Freeze-drying : from empiricism to predictability, Cryo-letters, 1990, 11, 93-110.
- 20 Le principe actif ou les principes actifs associés, de type non protéique, formulés selon la présente invention pourront être des antalgiques, des anti-inflammatoires, des antispasmodiques, des anti-cancéreux ou des principes actifs utilisables en cardiologie , angiologie, gastro-entérologie, hématologie et hémostase, hépatologie, infectiologie, neurologie-psychiatrie, rhinologie, rhumatologie, toxicologie, urologie, ou dans le domaine du diagnostic ou en tant que régulateurs du métabolisme et de la nutrition.
- 25 Dans les familles thérapeutiques et domaine d'activité biologique mentionnés ci-dessus à titre exemplificatif, n'importe quel produit peut constituer le principe actif des formulations de la présente invention qui représentent un progrès technique considérable dans la technique pharmaceutique. De préférence, les principes actifs les plus adaptés aux formulations de la présente invention sont ceux dont la stabilité en solution aqueuse est problématique. Il est cependant envisageable d'appliquer la présente invention à des principes actifs qui n'ont pas de problème particulier de stabilité.
- 30 Dans la suite, on a adopté les dénominations communes internationales pour désigner les principes actifs.
- 35

Le principe actif des formulations pharmaceutiques lyophilisées de la présente invention peut être choisi notamment parmi le groupe constitué par :

- les acides phénylalcanoïques, par exemple le kétoprofène ;
- les anti-inflammatoires non-stéroïdiens du type "oxicam", par exemple piroxicam, 5 isoxicam, ténoxicam ;
- le paracétamol ;
- l'acétylsalicylate de lysine ou d'arginine ;
- les corticostéroïdes, par exemple la méthylprednisolone ;
- le phloroglucinol ;
- 10 - les acides biliaires, par exemple l'acide ursodésoxycholique ou un de ses sels pharmaceutiquement acceptables avec des bases inorganiques ou organiques, de préférence son sel de sodium ;
- les anthracyclines, par exemple la doxorubicine, l'épirubicine, l'idarubicine, la daunorubicine, la pirarubicine ;
- 15 - les dérivés de platine, par exemple la cisplatine, l'oxaliplatine, la carboplatine ;
- les dérivés des alcaloïdes de la vinca minor, par exemple la vinblastine, la vincristine ;
- les dérivés des alcaloïdes de l'ergot de seigle, par exemple la dihydroergotamine, la dihydroergotoxine, la nicergoline ;
- 20 - les dérivés des bases puriques ou pyrimidiques, par exemple l'acyclovir, le gancyclovir, la cytarabine ;
- les prostaglandines, par exemple la sulprostone, l'alprostadil ;
- les benzodiazépines, par exemple le clorazépate dipotassique, le dévazépide
- les antibiotiques bêta-lactamiques, par exemple la pipéracilline, le tazobactam ;
- 25 - les antibiotiques macrolides, par exemple l'érythromycine ou un de ses dérivés, en général une leucomycine ;
- les antibiotiques de la famille des tétracyclines, par exemple la minocycline ;
- les antibiotiques du type chloramphénicol, par exemple le thiampéhenicol ;
- les antibiotiques du type spiramycine ;
- 30 - les moutardes azotées, par exemple le chlorambucil et les nitroso-urées, par exemple la carmustine et la streptozocine. Les moutardes azotées et les nitroso-urées sont décrites plus en détail dans Pharmacologie de M. Schorderet et coll. 1992, 2e édition, chapitre 69, Ed. Frison. Roche, Paris;
- les H₂-antagonistes, par exemple la ranitidine, la famotidine ou un de leurs sels pharmaceutiquement acceptables ;
- 35 - l' méprazole et ses analogues ;

- les vitamines, par exemple la thiamine, la riboflavin, la nicotinamide, la pyridoxine, le panthoténate de sodium, la biotine, l'acide ascorbique, l'acide folique, la cyanocobalamine, le rétinol, le cholécalciférol, l'alphatocophérol, la cobalamide, l'hydroxycobalamide ;
- 5 - les antitumoraux choisis parmi le taxol, le taxotère et leurs analogues, la dacarbazine, le méthotréxate, la plicamycine, le thiotépa, la streptozocine ;
- les médicaments cardiovasculaires choisis parmi la molsidomine ou un de ses sels pharmaceutiquement acceptables, notamment son chlorhydrate, la linsidomine, l'acétazolamide, le méclofénoxate, le diltiazem, le nitroprussiate de sodium ;
- 10 - les médicaments hématologiques choisis parmi la ticlopidine ou un de ses sels pharmaceutiquement acceptables, notamment son chlorhydrate, le molgramostim, l'acide folinique ;
- les médicaments anticoagulants et antithrombotiques choisis parmi l'héparine, l'héparine de bas poids moléculaire sous forme de nadroparine calcique, paraparine sodique, dalteparine sodique, énoxaparine sodique, ardéparine sodique, certoparine sodique, réviparine sodique, minoltéparine sodique, les pentasaccharides antithrombotiques naturels ou de synthèse ;
- 15 - les héparinoïdes, par exemple le lomoparan ;
- l'oxoglutarate de di-arginine et les sels pharmaceutiquement acceptables de l'acide oxoglutarique ;
- 20 - les extraits de plantes, par exemple à base de saule, d'harpagophytum, de ginseng, de fucus ;
- un gène, un fragment d'ADN ou d'ARN destiné à la thérapie génique, un oligonucléotide, un oligonucléotide antisense, des nucléotides associés à des composés protéiques comme par exemple des extraits de fractions de ribosomes, des virus vivants atténués ou inactivés ;
- 25 - l'acide valproïque et ses analogues ;
- la métopimazine ;
- la moxisylite ;
- 30 - le pralidoxime ;
- la déferoxamine ;
- le phénobarbital ou autres barbituriques ;
- le clométhiazole ;
- 35 - le pamidronate de sodium, l'alandronate de sodium, le risendronate de sodium et autres biphosphonates actifs n tant qu'agent antistéoporotique, notamment le tiludronat ou sel disodique du [(4-chlorophényl)thio)méthylène]bis (phosphonate)

- (SR 41319) sous forme hémihydratée ou monohydratée ;

 - les antagonistes 5-HT₂, notamment la kétansérine, la ritansérine, le (1Z,2E)-1-(2-fluorophényl)-3-(4-hydroxyphényl)-prop-2-én-1-one-O-(2-diméthylaminoéthyl)oxime (SR 46349) ou un de ses sels pharmaceutiquement acceptables ;
 - les antagonistes de l'angiotensine II, notamment le tasosartan, le telmisartan, le losartan potassium, le losartan associé à l'hydrochlorothiazide (HCTZ), l'éprosartan, le candésartan cilexétil, le valsartan, l'irbésartan ou 2-n-butyl-3-[{2'-(1H-tétrazol-5-yl)biphényl-4-yl]méthyl]-1,3-diazaspiro[4,4]non-1-èn-4-one (SR 47436) et ses sels pharmaceutiquement acceptables ;
 - la fantofarone ou le 1-[(p-{(3,4-diméthoxyphénéthyl)méthylamino}propoxy)phényl]sulfonyl]-2-isopropylindolizine et ses sels pharmaceutiquement acceptables ;
 - la tirapazamine ou le 3-amino-1,2,4-benzotriazine-1,4-dioxyde et ses sels pharmaceutiquement acceptables ;
 - le (2S)-1-[(2R,3S) 5-chloro-3-(2-chlorophényl)-1-(3,4-diméthoxybenzènesulfonyl)-3-hydroxy-2,3-dihydro-1H-indole-2-carbonyl]pyrrolidine-2-carboxamide (SR 49059) et ses sels pharmaceutiquement acceptables ;
 - le N,N-dibutyl-3-{4-[(2-butyl-5-méthylsulfonamido)benzofuran-3-yl-carbonyl]phénoxy}propylamine et ses sels pharmaceutiquement acceptables, notamment le chlorhydrate (SR 33589) ;
 - le 6-(2-diéthylamino-2-méthyl)propylamino-3-phényl-4-propylpyridazine (SR 46559) et ses sels pharmaceutiquement acceptables ;
 - l'éthyl{[(7S)-7-[(2R)-2-(3-chlorophényl)-2-hydroxyéthylamino]-5,6,7,8-tétrahydro-naphthalèn-2-yloxy}acétate et ses sels pharmaceutiquement acceptables, notamment le chlorhydrate (SR 58611A) ;
 - le 1-(2,4-dichlorophényl)-3-(N-pipéridin-1-yl-carboxamido)-4-méthyl-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazole et ses sels pharmaceutiquement acceptables, notamment le chlorhydrate (SR 141716A) ;
 - le 4-[(N-(3,4-diméthoxy-phénéthyl))-N-méthylaminopropanoxy]-2-benzènesulfonyl-3-isopropyl-1-méthyl-indole (SR 33805) et ses sels pharmaceutiquement acceptables ;
 - l'acide 2-[[1-(7-chloroquinolin-4-yl)-5-(2,6-diméthoxyphényl)-1H-pyrazole-3-carbonyl]amino]adamantane-2-carboxylique (SR 48692) et ses sels pharmaceutiquement acceptables ;
 - le N-cyclohexyl-N-éthyl-3-(3-chloro-4-cyclohexylphényl)prop-2-énylamine (SR 31747) ;
 - le (-)-N-méthyl-N-[4-(4-acétylamino-4-phénylpipéridin)-2-(3,4-dichlorophényl)butyl]benzamide (SR 48968) et ses sels pharmaceutiquement acceptables ;

- le chlorure de (S)-1-{2-[3-(3,4-dichlorophényl)-1-(3-isopropoxyphénylacétyl)pipéridin-3-yl]éthyl}-4-phényl-1-azoniabicyclo[2.2.2] octane (SR 140333A) et ses sels quaternaires pharmaceutiquement acceptables, par exemple, le benzènesulfonate ;
- 5 - le 4-amino-1-(6-chloropyrid-2-yl)pipéridine et ses sels pharmaceutiquement acceptables, notamment le chlorhydrate (SR 57227A) ;
- le (S)-N-(1-[3-[1-benzoyl-3-(3,4-dichlorophényl)pipéridin-3-yl]propyl)-4-phényl pipéridin-4-yl)-N-méthylacétamide (SR 142801) et ses sels pharmaceutiquement acceptables ;
- 10 - l'acide 2-[[4-(2-chlorophényl)thiazol-2-yl]aminocarbonyl]indole-1-acétique (SR 27897) et ses sels pharmaceutiquement acceptables ;
- le clopidogrel ou le (+)-(S)- α -(2-chlorophényl)-4,5,6,7-tétrahydrothiéno-[3,2-c]pyridine -5(4H)-acétate de méthyle et ses sels pharmaceutiquement acceptables, notamment son hydrogénosulfate ;
- 15 - le chlorhydrate de 1-(2-naphtalèn-2-yléthyl)-4-(3-trifluorométhylphényl)-1,2,3,6-tétrahydropyridine (SR 57746A) et ses sels pharmaceutiquement acceptables, notamment son chlorhydrate ;
- la N,N-diméthyl-N'-(pyridin-3-yl)méthyl-N'-[4-(2,4,6-trisopropylphényl)thiazol-2-yl]éthane-1,2-diamine et ses sels pharmaceutiquement acceptables, notamment le fumarate (SR 27417) ;
- 20 - l'acide 2-[(5-(2,6-diméthoxyphényl)-1-{4-[(3-diméthylaminopropyl)méthylcarbamoyl]-2-isopropyl-phényl}-1*H*-pyrazole-3-carbonyl)amino]adamantane-2-carboxylique et ses sels pharmaceutiquement acceptables (SR 142948A);
- 25 - le 3-(1-{2-[4-benzoyl-2-(3,4-difluorophényl)morpholino-2-yl]éthyl}-4-phényl pipéridin-4-yl)-1,1-diméthylurée et ses sels pharmaceutiquement acceptables (SR 144190A);
- le trichlorhydrate de l'acide 3-[N-{4-[4-(aminoiminométhyl)phényl]-1,3-thiazol-2-yl}-N-(1-carboxyméthylpipéridin-4-yl)amino]propionique et ses sels pharmaceutiquement acceptables (SR 121586) ;
- 30 - le 3-[N-{4-[4-(amino(N-éthoxycarbonyl-imino)méthyl)phényl]-1,3-thiazol-2-yl}-N-(1-éthoxycarbonylméthyl)pipéridin-4-yl)amino]propionate d'éthyle (SR 121787) et ses sels pharmaceutiquement acceptables ;
- le 5-éthoxy-1-[4-(N-tert-butylcarbamoyl)-2-méthoxybenzènesulfonyl]-3-spiro-[4-(2-morpholinoéthyl xy)cyclohexane]indolin-2-one (SR 121463) et ses sels pharmaceutiquement acceptables.

On préfère tout particulièrement les formulations de l'invention dans lesquelles le principe actif est choisi parmi l'acide 2-[(4-(2-chlorophényl)thiazol-2-yl)aminocarbonyl]indole-1-acétique ou son sel de potassium, l'irbésartan, le clopidogrel, l'acide ursodésoxycholique et son sel de sodium, le chlorhydrate de 1-(2-naphtalèn-2-yléthyl)-4-(3-trifluorométhylphényle)-1,2,3,6-tétrahydropyridine, le fumarate de N,N-diméthyl-N'-(pyridin-3-yl)méthyl-N'-(4-(2,4,6-trisopropylphényle)thiazol-2-yl)éthane-1,2-diamine, l'acide 2-[(5-(2,6-diméthoxyphényle)-1-(4-(3-diméthylaminopropyl)méthylcarbamoyl)-2-isopropylphényle]-1*H*-pyrazole-3-carbonyl)amino]adamantane-2-carboxylique, le 3-(1-[2-[4-benzoyl-2-(3,4-difluorophényle)morpholino-2-yl]éthyl]-4-phényl-pipéridin-4-yl)-1,1-diméthylurée, le trichlorhydrate de l'acide 3-[N-{4-[4-(aminoiminométhyl)phényle]-1,3-thiazol-2-yl}-N-(1-carboxy-méthylpipéridin-4-yl)amino]propionique, le 3-[N-{4-[4-(amino(N-éthoxycarbonyl-imino)méthyl)phényle]-1,3-thiazol-2-yl}-N-(1-(éthoxycarbonylméthyl)pipéridin-4-yl)amino]propionate d'éthyle, le 5-éthoxy-1-[4-(N-tert-butylcarbamoyl)-2-méthoxybenzènesulfonyl]-3-spiro-[4-(2-morpholinoéthyloxy)cyclohexane]indolin-2-one et leurs sels pharmaceutiquement acceptables

- Les formulations suivantes sont particulièrement avantageuses :
- toute formulation obtenue par lyophilisation d'une solution dans laquelle le mannitol est à une concentration de 9 mg par ml, lalanine est à une concentration de 18 mg par ml et le principe actif est l'acide 2-[(4-(2-chlorophényl)thiazol-2-yl)aminocarbonyl]indol-1-acétique à une concentration de 1,18 mg par ml ou un de ses sels pharmaceutiquement acceptables à une concentration équivalente;
 - toute formulation obtenue par lyophilisation d'une solution dans laquelle le mannitol est à une concentration de 10 mg par ml, lalanine est à une concentration de 23 mg par ml et le principe actif est l'irbésartan à une concentration de 1 mg par ml ou un de ses sels pharmaceutiquement acceptables à une concentration équivalente; et
 - toute formulation obtenue par lyophilisation d'une solution dans laquelle le mannitol est à une concentration de 9 mg par ml, lalanine est à une concentration de 18 mg par ml et le principe actif est le chlorhydrate de 1-(2-naphtalèn-2-yléthyl)-4-(3-trifluorométhylphényle)-1,2,3,6-tétrahydropyridine à une concentration comprise entre 0,01 mg et 0,2 mg par ml ou un de ses sels pharmaceutiquement acceptables à une concentration équivalente.

Un sel pharmaceutiquement acceptable de l'un quelconque des principes actifs salifiables énumérés ci-dessus peut également être sélectionné à titre de principe actif.

5 Le principe actif pharmaceutique est de préférence choisi parmi le groupe constitué par le sel de potassium de l'acide SR 27897 désigné ci-après par SR 27897B, l'irbésartan ou SR 47436, le clopidogrel, l'acide ursodésoxycholique ou son sel de sodium, le SR 57746A et le SR 27417A.

Afin d'illustrer la présente invention, sans toutefois la limiter, des évaluations ont été effectuées en choisissant comme exemple de principe actif pharmaceutique le SR 27897B, le SR 47436 (l'irbésartan) et le SR 57746A. Ainsi plusieurs solutions contenant le SR 27897B à 1 mg/ml, un tampon phosphate ($\text{Na}_2\text{HPO}_4 / \text{NaH}_2\text{PO}_4$) à différentes molarités et à des pH compris entre 7,5 et 8,25 ; du mannitol et de lalanine dans un rapport $R = \text{masse de mannitol} / \text{masse d'alanine}$ compris entre 0,1 et 1 ont été préparées lyophilisées et analysées.

De même, plusieurs solutions contenant le SR 47436 à 1 mg/ml, de l'hydroxyde de potassium dans un rapport molaire $[\text{KOH}] / [\text{SR 47436}]$ supérieur ou égal à 1, de lalanine seule ou un mélange mannitol-alanine dans un rapport $R = \text{masse de mannitol} / \text{masse d'alanine}$ compris entre 0,1 et 1, et de l'éthanol, ont été préparées lyophilisées et analysées.

Enfin, une solution contenant le SR 57746A sous forme de chlorhydrate à 0,11 mg/ml, de l'acide citrique anhydre et un mélange mannitol-alanine dans un rapport $R = \text{masse de mannitol/masse d'alanine}$ égal à 0,5 a été préparée lyophilisée et analysée.

25 Le TABLEAU 1 ci-après indique les compositions des solutions étudiées contenant le SR 27897B. Pour chacune de ces formulations $R = 0,5$ avec comme concentration de mannitol, d'alanine et de SR 27897B respectivement 9 mg/ml, 18 mg/ml et 1 mg/ml.

30

TABLEAU 1

LOT N°	TAMPON	pH DU TAMPON
	PHOSPHATE DE SODIUM : mM	PHOSPHATE DE SODIUM
5	1	5
	2	5
	3	10
	4	25
10	5	25
	6	15
	7	25
	8	25
	9	25
15	10	35
	11	25

Le TABLEAU 2 ci-dessous indique la composition des solutions lyophilisées étudiées contenant du SR 47436.

TABLEAU 2

LOT N°	mg/ml MANNITOL	mg/ml ALANINE	R	mg/ml KOH	mg/ml SR 47436
25	12	10	18	0,55	0,137
	13	10	23	0,43	0,137

Le TABLEAU 3 ci-dessous indique la composition des solutions lyophilisées étudiées contenant le SR 57746A sous forme de chlorhydrate.

TABLEAU 3

LOT N°	mg/ml MANNITOL	mg/ml ALANINE	R	mg/ml ACIDE CITRIQUE ANHYDRE	mg/ml SR 57746A	mg/ml POLYSORBATE 80
14	9	18	0,5	7,7	0,11	0
15	9	18	0,5	7,7	0,11	1

La turbidité des lyophilisats repris en solution sera déterminée à l'aide d'un turbidimètre Ratio Hach 18900-00. Les résultats seront exprimés en unités néphéломétriques de turbidité (NTU) définie par *Standard methods for the examination of water and wastewater de l'American Public Health Association*.

Les critères organoleptiques des lyophilisats seront examinés visuellement et prendront en compte la coloration du lyophilisat, sa structure (effondré ou non), ainsi que l'observation d'un déphasage éventuel entre la croûte et la mie du lyophilisat.

La teneur en eau des lyophilisats sera déterminée par coulométrie selon la méthode décrite dans Ph. Fr. Xème Ed. V. 3.5.6.A., en injectant à l'aide d'une seringue 2 ml de méthanol dans le flacon du lyophilisat. La teneur en eau sera exprimée en pourcentage en poids du lyophilisat.

L'analyse diffractométrique des Rayons X sur les lyophilisats sera effectuée sur un diffractomètre SIEMENS D500 TT ; Source : CuKα ; Générateur : 40 KV, 25 mA ; Monochromateur arrière ; Fentes : 1/1/1/0,16/0,6 ; Echantillonnage sur portoir pyrex ; Domaine de balayage : 4° à 40° par minute en 2 thêta de Bragg.

L'analyse thermique différentielle (DSC) sera effectuée en utilisant l'appareil DSC 7 Perkin Elmer avec les caractéristiques suivantes : étalonnage à l'indium et au plomb, prise d'essai entre 5 et 10 mg dans une capsule de 50 µl, température initiale de 10°C, vitesse de chauffage de 10°C/minute, température finale de 300°C.

Le dosage du SR 27897B sera effectué par chromatographie liquide (Ph. Eur. 2. (I) V. 6.20.4.) à 254 nm en utilisant une colonne greffée C18 de 25 cm de longueur, de 4,6 mm de diamètre interne et de granulométrie 10 µm (Bischoff référence 25461840). La phase mobile sera constituée par un mélange volume à volume de tampon acétate pH 4,0 (acide acétique glacial et ammoniaque concentrée Merck) et d'acetonitrile pour chromatographie (Sharnau référence Ac33). La solution témoin sera constituée d'un solution de SR 27897B (foumi par Sanofi Recherche) à 50 µg

par ml de méthanol (Merck référence 6009). La solution à analyser sera obtenue par dissolution du lyophilisat dans 100 ml d'eau ultra purifiée (Millipore, eau "Milli-Q"). Le débit sera de 2 ml/mn. On calculera la surface des pics spécifiques obtenue après injection du 20 µl de solution témoin puis de solution à analyser pour chacun des chromatogrammes. La teneur en SR 27897B du lyophilisat exprimée en mg/flacon pourra être déterminée à partir du calcul de ces deux surfaces.

Le dosage des substances apparentées (impuretés) du SR 27897B dans le lyophilisat en cours de conservation, paramètre significatif de la stabilité du produit, sera également effectué par chromatographie liquide sur colonne greffée C18 (Bischoff référence 25461840). La phase mobile sera constituée par un gradient d'acétonitrile et de tampon acétate pH 4,0 dont la composition est indiquée dans le TABLEAU A :

TABLEAU A

15

20

30

35

TEMPS (minute)	ACETONITRILE (volume)	TAMPON ACETATE pH 4,0 (volume)
0	20	80
5	30	70
15	60	40
25	70	30
28	20	80
40	20	80

La solution témoin sera constituée d'une solution de SR 27897B (Sanofi Recherche) à 10 µg par ml de méthanol. La solution à analyser sera obtenue par dissolution du contenu d'un flacon lyophilisé dans 5 ml de méthanol. Le débit sera de 2 ml/mn. On calculera de la même manière la surface des pics spécifiques des impuretés inconnues obtenue sur les chromatogrammes après injection de 20 µl de la solution à analyser, rapportée à la surface du pic spécifique de SR 27897B obtenue après injection de 20 µl de la solution témoin. La teneur en chacune des impuretés inconnues et la teneur globale en impuretés du SR 27897B lyophilisé, exprimées en pourcentage en poids du produit, pourront être déterminées à partir de ces calculs.

Le dosage du SR 47436 sera effectué par chromatographie liquide HPLC (Ph. Eur. 2 (!) V 6.20.4.) à 220 nm en utilisant une colonne de silice greffée C18 en acier

inoxydable, de 25 cm d longueur , 8 mm de diamètre externe et 4 mm de diamètre interne, silice sphérique de diamètre 7 μM et de 120 Å de diamètre de pores ayant subi un traitement d'"end capping" (colonne référence 720042 fournie par Chromoptic). La phase mobile sera constituée par un mélange de 60 volumes de solution de tampon phosphate pH 3,0 (acide phosphorique Prolabo référence 20624295, triéthylamine Fluka référence 90340) et de 40 volumes d'acétonitrile pour chromatographie (Merck référence 14291) avec, un débit de 1 ml/mn.

La première solution témoin sera constituée par une solution de SR 47436 (Sanofi Recherche) à 0,5 mg par ml de phase mobile. La seconde solution témoin sera constituée par une solution contenant 0,5 mg de SR 47436 et 0,5 mg d'impureté correspondant au produit d'ouverture (Sanofi Recherche) par ml de phase mobile.

La solution à analyser sera obtenue par dissolution du lyophilisat dans 10 ml de phase mobile. On s'assurera par injection successive de la première et seconde solution témoin que les conditions opératoires sont satisfaisantes (facteur de résolution supérieur à 2 entre les deux pics pour une injection de 10 μl de la seconde solution témoin, coefficient de variation de la surface du pic inférieur ou égal à 1 % pour une série de 5 injections de 10 μl de la première solution témoin). Après injection de 10 μl de chaque solution témoin et de 20 μl de chaque solution à analyser, on déterminera par le calcul des surfaces des pics spécifiques obtenues sur les chromatogrammes la teneur en SR 47436 en mg par lyophilisat.

Le dosage des substances apparentées (impuretés) de SR 47436 sera effectué par chromatographie liquide HPLC (Ph. Eur. 2 (I) V 6.20.4.) à 220 nm en utilisant une colonne C18 de silice greffée (cf dosage de SR 47436). La phase mobile sera constituée par un mélange de 60 volumes de tampon phosphate pH 3,1 et de 40 volumes d'acétonitrile pour chromatographie avec un débit de 1 ml/mn. Les deux solutions témoins seront constituées pour la première par une solution de SR 47436 (Sanofi Recherche) à 0,5 mg par ml de méthanol (fourni par SDS sous la référence 0930221) et pour la seconde par une solution de SR 47436 à 0,5 μg par ml de méthanol. La solution à analyser sera obtenue par dissolution du lyophilisat dans 10 ml d'eau pour préparations injectables (PPI). L'analyse devait être effectuée au plus tard dans la demi-heure suivant la reconstitution. On s'assurera de conditions opératoires satisfaisantes par injections successives de 10 μl d'eau pour préparations injectables et 10 μl des deux solutions témoins (temps de rétention du pic principal voisin pour les deux témoins, rapport signal sur bruit supérieur ou égal à 10 pour le premier témoin). Après injection de 10 μl de la solution à analyser, on déterminera par le calcul des surfaces des pics spécifiques obtenues sur les

chromatogrammes les teneurs par substance apparentée et la teneur global en substances apparentées (impuretés) exprimées en pourcentage de poids du produit.

- 5 Le dosage du SR 57746A (Sanofi Recherche) sera effectué par chromatographie liquide à 224 nm en utilisant une colonne de silice greffée C18 de 25 cm de longueur, de 4 mm de diamètre interne et de granulométrie 7 µm (Macherey Nagel, référence 720042). La phase mobile sera constituée par un mélange de 45 volumes d'acétonitrile pour chromatographie (Rathbun référence RH 1016) et de 55 volumes de solution tampon pH 3,0 (préparée en diluant 5,5 ml d'acide phosphorique dans 950 ml d'eau déminéralisée filtrée (Millipore Alpha-Q), puis en ajustant à pH 3,0 avec une solution de triéthylamine (Fluka, référence 90340), en ajoutant ensuite 10 ml d'acétonitrile et en complétant à 1000 ml avec de l'eau déminéralisée filtrée). La solution témoin sera constituée d'une solution de SR 57746A à 15,0 mg par 100 ml de méthanol (Carlo Erba, référence 414814). La solution à analyser sera obtenue par dissolution du lyophilisat dans 3,0 ml d'un mélange constitué de 25 volumes de méthanol et de 75 volumes d'eau déminéralisée filtrée. Le débit sera de 1 ml par minute. On mesurera la surface des pics spécifiques obtenus après injection de 10 µl de solution témoin puis de solution à analyser pour chacun des chromatogrammes. La teneur en SR 57746A du lyophilisat, exprimée en mg/flacon pourra être déterminée à partir de la mesure des deux surfaces.
- Le dosage des substances apparentées (impuretés) du SR 57746A dans le lyophilisat en cours de conservation sera également effectuée par chromatographie liquide sur colonne avec les conditions chromatographiques décrites dans « Dosages » de (Ph. Eur. 2. (I) V.6.20.4). La solution témoin sera constituée d'une solution de SR 57746A à 0,15 µg par ml de méthanol. La solution à analyser sera obtenue par dissolution du contenu du lyophilisat dans 3 ml d'un mélange de 25 volumes de méthanol et de 75 volumes d'eau déminéralisée filtrée. Le débit sera de 1 ml par minute. On mesurera de la même manière la surface des pics spécifiques des impuretés inconnues obtenues sur les chromatogrammes après injection de 10 µl de la solution à analyser, rapportée à la surface du pic spécifique de SR 57746A obtenue après injection de 10 µl de solution témoin. La teneur en chacune des impuretés inconnues et la teneur globale en impuretés du SR 57746A lyophilisé, exprimées en pourcentage en surface, pourront être déterminées à partir de ces mesures.

Les résultats analytiques obtenus en utilisant ces différentes méthodes sont décrits ci-après.

Le TABLEAU 4 ci-après représente les résultats des contrôles initiaux effectués sur les lyophilisats de SR 27897B pour la teneur en eau (en % en poids du lyophilisat),
5 la température de transition vitreuse Tg (en °C) déterminée par DSC, et sur les lyophilisats repris par de l'eau PPI pour la turbidité (en NTU) et le pH.

TABLEAU 4

10

Lot N°	% Eau	Tg °C	Turbidité NTU	pH
1	0,39	27	58	7,25
2	0,47	25	23	7,2
3	0,6	27	11	7,4
4	0,91	35	2,2	7,6
5	0,89	40	29	7,5
6	0,61	36,7	17	7,6
7	0,93	45,5	33	7,6
8	1,07	48,1	1,4	7,8
9	1,04	45,7	0,5	7,7
10	1,94	45,8	0,8	7,8
11			4,5	7,6

15

20

25

30

A titre d'exemple supplémentaire plusieurs lots de lyophilisats de SR 27897B ont été suivis en stabilité à 5°C, 25°C, 40°C et 50°C pendant 1 mois, 3 mois et 6 mois.

Le TABLEAU 5 qui représente la teneur totale en substances apparentées (impuretés), exprimée en % en poids de SR 27897B initial, retrouvées dans les lyophilisats de SR 27897B après 1 mois de conservation montre que la stabilité est excellente après ce temps de conservation.

TABLEAU 5

		% impuretés à 5°C	% impuretés à 25°C	% impuretés à 40°C	% impuretés à 50°C
5	Lot n°				
1	1	< 0,27	< 0,26		< 0,25
2	2	< 0,23	< 0,26		< 0,24
3	3	< 0,23	< 0,26		< 0,25
4	4	< 0,26	< 0,24		< 0,24
10	5	< 0,23	< 0,25		< 0,26
6	6			< 0,1	
7	7			< 0,1	
8	8			< 0,1	
15	9			< 0,1	
10	10			< 0,1	
11	11		< 0,1	< 0,1	

Le TABLEAU 6 qui représente la teneur totale en substances apparentées (impuretés) retrouvées dans les lyophilisats de SR 27897B après 3 mois de conservation à 50°C, montre que la stabilité est excellente après ce temps de conservation.

TABLEAU 6

		% impuretés à 50°C
25	Lot n°	
30	1	< 0,1
	2	< 0,1
	3	< 0,1
	4	< 0,1
	5	< 0,1

Enfin le TABLEAU 7 représentant la teneur totale en substances apparentées (impuretés) retrouvées dans les lyophilisats de SR 27897B après 6 mois de

conservation à 5°C et 40°C, montre que la stabilité est également excellente après ce temps de conservation

TABLEAU 7

5

10

Lot n°	% impuretés à 5°C	% impuretés à 40°C
7	< 0,1	0,13
8	< 0,1	0,1
9	< 0,1	0,1
11		< 0,1

15

Diffraction des rayons X.

20

Le résultat de l'analyse par diffraction de rayons X sur la poudre de deux lyophilisats contenant un mélange mannitol/alanine dans un rapport $R = \text{masse de mannitol} / \text{masse d'alanine} = 0,5$ est indiqué sur la figure 1, diffractogrammes 1 et 2. Les diffractogrammes 3 et 4 de la figure 1 représentent les témoins alanine et mannitol. Comme nous pouvons l'observer sur cette figure, la raie située entre 10° et 11°, caractéristique du mannitol cristallisé, n'est pas obtenue pour les deux lyophilisats de SR 27897B. Ainsi pour $R = 0,5$; l'alanine est seule sous forme cristallisée, le mannitol étant lui sous forme amorphe.

25

Analyse thermique différentielle.

30

La figure 2 représente l'influence du rapport massique alanine sur mannitol sur la température de transition vitreuse des lyophilisats. Cette figure nous montre que la température de transition vitreuse maximale est obtenue pour $(1/R) > 1$ c'est à dire pour R compris entre 0 et 1. En général, la température de transition vitreuse est représentative de la température maximale de stabilité du lyophilisat. Ainsi la température maximale de stabilité du lyophilisat est atteinte pour R compris entre 0 et 1.

35

Le TABLEAU 8 ci-dessous représente les résultats des contrôles initiaux effectués sur les lyophilisats de SR 47436 pour la teneur en eau, la teneur totale en

substances apparentées (impuretés) et sur les lyophilisats repris par de l'au PPI pour le pH.

TABLEAU 8

5

Lot n°	% eau	% impuretés	pH
12	0,5%	0,24	6,6
13	0,2	0,1	6,7

10

Le TABLEAU 9 ci-dessous représente les teneurs totales en substances apparentées exprimées en pourcentage de pureté en SR 47436 des lyophilisats de SR 47436 lot 12 après 1 semaine et 2 semaines de conservation à 5°C, 25°C, 35°C et 50°C.

15

TABLEAU 9

Lot n°12	5°C	25°C	35°C	50°C
1 semaine	99,89	99,89	99,71	98,47
2 semaines	99,90	99,82	99,47	97,05

20

Le TABLEAU 10 ci-après représente les teneurs totales en substances apparentées exprimées en pourcentage d'impuretés, des lyophilisats de SR 47436 lot 13 après 3 mois, 6 mois et 9 mois de conservation à 5°C, 25°C et 35°C.

25

TABLEAU 10

30

Lot n°13	5°C	25°C	35°C
3 mois	0,1%	0,2%	0,3%
6 mois	0,2%	0,3%	0,6%
9 mois	0,3%	0,3%	-

35

Le TABLEAU 11 ci-dessous représente les teneurs totales en substances apparentées exprimées en pourcentage d'impuretés, des lyophilisats de SR 57746A après 1 mois et 3 mois de conservation à 5°C, 25°C et 40°C et d'un lyophilisat de SR 57746A reconstitué immédiatement (référence)

5

TABLEAU 11

Lots n°14 et n° 15	5°C	25°C	40°C
référence		< 0,1 %	
1 mois	< 0,1 %	< 0,1 %	< 0,1 %
3 mois	< 0,1 %	< 0,1 %	< 0,1 %

15

20

25

30

35

EXEMPLE 1 : Composition d'un lyophilisat de SR 27897 (base) à reprendre par 1 ml d'eau PPI

	CONSTITUANTS	Formule unitaire en (mg)
5	SR 27897B*	1,18 mg
	Alanine apyrogène	18,0 mg
10	Mannitol	9,0 mg
	Phosphate monosodique dihydraté apyrogène	0,3 mg
	Phosphate disodique	8,5 mg
	dodécahydraté apyrogène	
15	Fiacon verre blanc type 1 de 3 ml	1
	Bouchon pilier en chlorobutyle gris	1
	Capsule en aluminium Flip-off bleue diamètre 13 mm	1

*correspondant à 1 mg en SR 27897 acide

20 EXEMPLE 2 : Composition d'un lyophilisat de SR 27897 (base) à reprendre par 5 ml d'eau PPI

	CONSTITUANTS	Formule unitaire en (mg)
25	SR 27897B*	5,9 mg
	Alanine apyrogène	90,0 mg
	Mannitol apyrogène	45,0 mg
	Phosphate monosodique dihydraté apyrogène	1,5 mg
30	Phosphate disodique	42,5 mg
	dodécahydraté apyrogène	
	Fiacon verre blanc type 1 de 20 ml	1
	Bouchon pilier en chlorobutyle gris	1
	diamètre 20 mm	
35	Capsule en aluminium Flip-off bleue diamètre 20 mm	1

*correspondant à 5 mg en SR 27897 acide

EXEMPLE 3 : Composition d'un lyophilisat de SR 47436 à 5 mg à reprendre par 5 ml d'eau PPI

5

CONSTITUANTS	Formule unitaire en (mg)
SR 47436	5,0 mg
Alanine apyrogène	115,0 mg
Mannitol apyrogène	50,0 mg
hydroxyde de potassium	0,687 mg
Flacon verre blanc type 1 de 20 ml	1
Bouchon pilier en chlorobutyle gris, diamètre 20 mm	1
Capsule aluminium operculée, diamètre 20 mm	1

15

EXEMPLE 4 : Composition d'un lyophilisat de SR 57746A (chlorhydrate) à reprendre par 4 ml d'eau PPI

20

CONSTITUANTS	Formule unitaire en (mg)
SR57746A	0,44 mg
Alanine apyrogène	72,0 mg
Mannitol apyrogène	36,0 mg
Acide citrique anhydre apyrogène	30,8 mg
Flacon verre blanc type 1 de 20 ml	1
Bouchon pilier en chlorobutyle gris diamètre 20 mm	1
Capsule en aluminium Flip-off bleue diamètre 20mm	1

30

35

EXEMPLE 5 : Composition d'une solution de SR 57746A (chlorhydrate) à lyophiliser exprimée en concentration pour des volumes finaux de solution pouvant atteindre 100 ml par addition d'une quantité d'eau PPI adéquate.

5

	CONSTITUANTS	Formule unitaire exprimée en mg/ml
10	SR57746A	0,11 mg/ml
	Alanine apyrogène	18,0 mg/ml
	Mannitol apyrogène	9,0 mg/ml
	Acide citrique anhydre apyrogène	7,7 mg/ml
	Eau pour préparations injectables	QSP 1 ml
15	Fiacon verre blanc type 1	1
	Bouchon pilier en chlorobutyle gris	1
	Capsule en aluminium Flip-off bleue	1

20 **EXEMPLE 6 :** Composition d'un lyophilisat de SR 57746A (chlorhydrate) contenant de 0,01 mg à 0,2 mg de SR 57746A (chlorhydrate) à reprendre par 1 ml d'eau PPI.

25

	CONSTITUANTS	Formule unitaire en (mg)
	Alanine apyrogène	18,0 mg
	Mannitol apyrogène	9,0 mg
	Acide citrique anhydre apyrogène	7,7 mg
30	Fiacon verre blanc type 1 de 3 ml	1
	Bouchon pilier en chlorobutyle gris	1
	Capsule en aluminium Flip-off bleue diamètre 13mm	1

35

EXEMPLE 7 : Composition d'un lyophilisat de SR 57746A (chlorhydrate) à reprendre par 4 ml d'eau PPI

	CONSTITUANTS	Formule unitaire en (mg)
5	SR57746A	0,44 mg
	Alanine apyrogène	72,0 mg
	Mannitol apyrogène	36,0 mg
	Acide citrique anhydre apyrogène	30,8 mg
	Polysorbate 80	4,0 mg
10	Flacon verre blanc type 1 de 20 ml	1
	Bouchon pilier en chlorobutyle gris	1
	diamètre 20 mm	
	Capsule en aluminium Flip-off bleue diamètre 20 mm	1

15 **EXEMPLE 8 : Composition d'une solution de SR 57746A (chlorhydrate) à lyophiliser exprimée en concentration pour des volumes finaux de solution pouvant atteindre 100 ml par addition d'une quantité d'eau PPI adéquate.**

	CONSTITUANTS	Formule unitaire exprimée en mg/ml
20	SR57746A	0,11 mg/ml
	Alanine apyrogène	18,0 mg/ml
	Mannitol apyrogène	9,0 mg/ml
	Acide citrique anhydre apyrogène	7,7 mg/ml
25	Polysorbate 80	1,0 mg/ml
	Eau pour préparations injectables	QSP 1 ml
	Flacon verre blanc type 1	1
	Bouchon pilier en chlorobutyle gris	1
30	Capsule en aluminium Flip-off bleue	1

EXEMPLE 9 : Composition d'un lyophilisat de SR 57746A (chlorhydrate) contenant de 0,01 mg à 0,2 mg de SR 57746A (chlorhydrate) à reprendre par 1 ml d'eau PPI.

	CONSTITUANTS	Formule unitaire en (mg)
5	Alanine apyrogène	18,0 mg
	Mannitol apyrogène	9,0 mg
	Acide citrique anhydre apyrogène	7,7 mg
	Polysorbate 80	1,0 mg
10	Flacon verre blanc type 1 de 3 ml	1
	Bouchon pilier en chlorobutyle gris	1
	Capsule en aluminium Flip-off bleue diamètre 13 mm	1

15

20

25

30

35

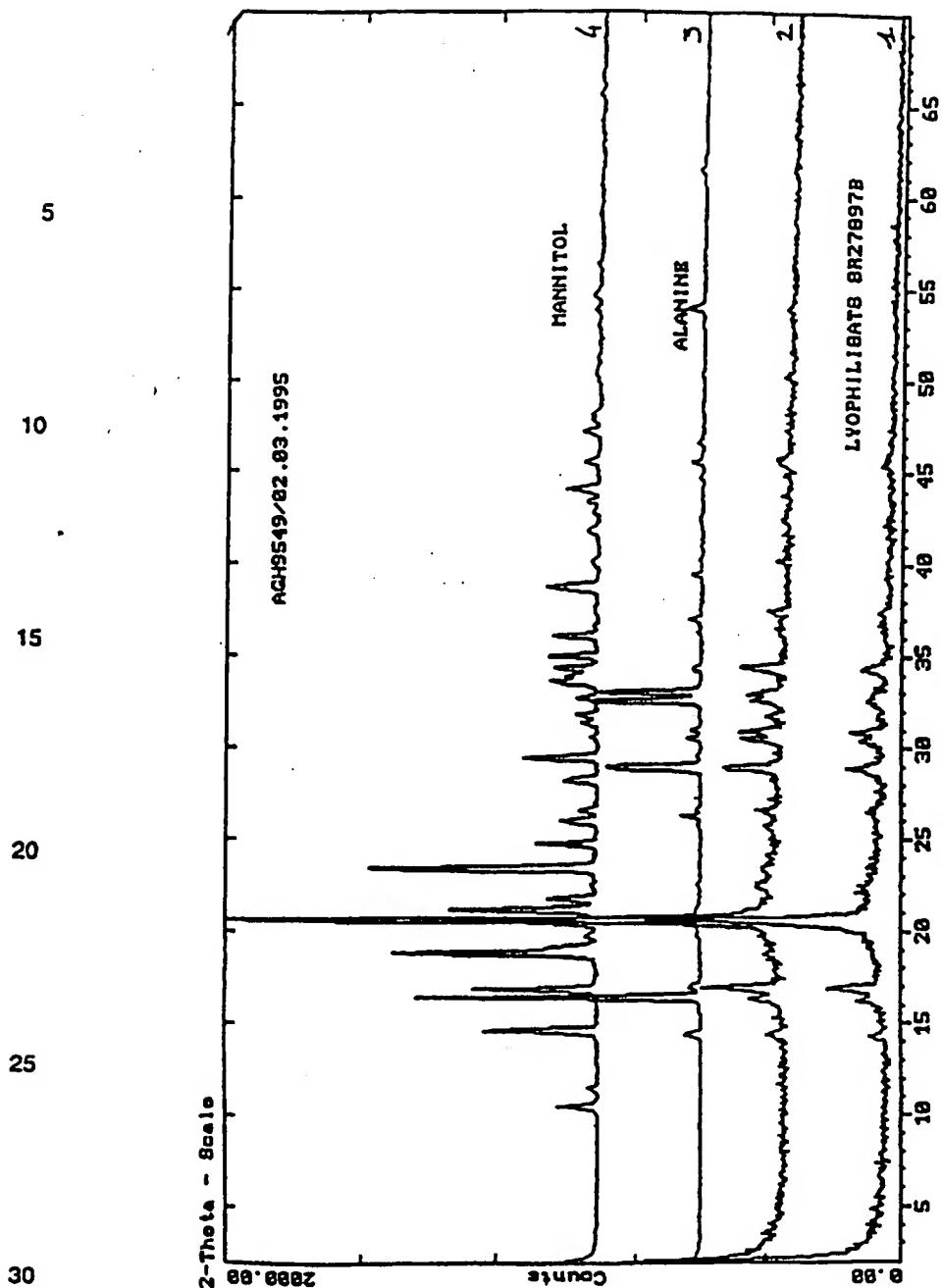
REVENDICATIONS

1. Formulation lyophilisée constituée d'une phase amorphe et d'une phase cristalline, pharmaceutiquement acceptable comprenant au moins un principe actif non protéique, caractérisée en ce qu'elle contient du mannitol et de lalanine dans un rapport R compris entre 0,1 et 1, R représentant la masse de mannitol sur la masse dalanine.
2. Formulation selon la revendication 1 dans laquelle le principe actif est en association avec un autre principe actif de nature protéique.
3. Formulation selon la revendication 1 ou 2 comprenant en outre au moins un composé additionnel choisi parmi: un tampon, un tensio-actif, un conservateur, un sel, un antioxydant et un agent chélatant.
4. Formulation selon la revendication 1 ou 2 pour la reconstitution d'une solution pour son administration par voie parentérale.
5. Formulation selon la revendication 1 ou 2 pour la reconstitution d'une solution pour son administration par voie orale.
6. Formulation selon la revendication 4 pour la reconstitution d'une solution injectable .
7. Formulation selon la revendication 1 directement administrable par voie orale.
8. Formulation selon la revendication 1 dans laquelle le principe actif est choisi parmi le groupe constitué par les acides phénylalcanoïques, les anti-inflammatoires non stéroidiens du type oxicam, le paracétamol, l'acétylsalicylate de lysine ou darginine, les acides biliaires, les corticostéroïdes, les anthracyclines, le phloroglucinol, les dérivés de platine, les dérivés des alcaloïdes de la vinca minor, les dérivés des alcaloïdes de lergot de seigle, les dérivés des bases puriques ou pyrimidiques, les prostaglandines, les benzodiazépines, les antibiotiques bêta-lactamiques, les antibiotiques macrolides, les antibiotiques de la famille des tétracyclines, les antibiotiques du type chloramphénicol, les antibiotiques du type spiramycine, les nitroso-urées,

- les moutardes azotées, les H₂-antagonistes, l'oméprazole, les vitamines, les antitumoraux, les médicaments cardiovasculaires, les médicaments hématologiques, les médicaments anticoagulants et antithrombotiques, les héparinoïdes, l'oxoglutarate de diarginine, les extraits de plantes, les nucléotides, les analogues de l'acide valproïque, la métopimazine, la moxisylite, les bisphosphonates actifs en tant qu'agent antistéoporotique, la pralidoxime, la déferoxamine, les barbituriques, le clométhiazole, les antagonistes 5-HT₂, les antagonistes de l'angiotensine II, la fantofarone, la tirapazamine, le (2S)-1-[(2R,3S) 5-chloro-3-(2-chlorophényl)-1-(3,4-diméthoxybenzènesulfonyl)-3-hydroxy-2,3-dihydro-1H-indole-2-carbonyl]pymolidine-2-carboxamide, le N,N-dibutyl-3-{4-[(2-butyl-5-méthylsulfonamido)benzofuran-3-yl]-carbonyl}phénoxy]propylamine,
- le 6-(2-diéthylamino-2-méthyl)propylamino-3-phényl-4-propylpyridazine, l'éthyl[(7S)-7-[(2R)-2-(3-chlorophényl)-2-hydroxyéthylamino]-5,6,7,8-tétrahydro-naphthalèn-2-yloxy]acétate, le 1-(2,4-dichlorophényl)-3-(N-pipéridin-1-yl-carboxamido)-4-méthyl-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazole, le 4-[[N-(3,4-diméthoxy-phénéthyl)]-N-méthylaminopropoxy]-2-benzènesulfonyl -3-isopropyl-1-méthyl-indole, l'acide 2-[(1-(7-chloroquinolin-4-yl)-5-(2,6-diméthoxyphényl)-1H-pyrazole-3-carbonyl]amino]adamantane-2-carboxylique, le N-cyclohexyl-N-éthyl-3-(3-chloro-4-cyclohexylphényl)prop-2-ényleamine, le (-)-N-méthyl-N-[4-(4-acétylamino-4-phénylpipéridino)-2-(3,4-dichlorophényl)butyl]benzamide, le chlorure de (S)-1-{2-[3-(3,4-dichlorophényl)-1-(3-isopropoxyphénylacétyl)pipéridin-3-yl]éthyl}-4-phényl-1-azoniabicyclo[2.2.2]octane et ses sels quaternaires pharmaceutiquement acceptables, le 4-amino-1-(6-chloropyrid-2-yl)pipéridine, le (S)-N-(1-{3-[1-benzoyl-3-(3,4-dichlorophényl)pipéridin-3-yl]propyl}-4-phénylpipéridin-4-yl)-N-méthylacétamide, l'acide 2-[(4-(2-chlorophényl)thiazol-2-yl)aminocarbonyl]indole-1-acétique, le clopidogrel, le chlorhydrate de 1-(2-naphtalèn-2-yléthyl)-4-(3-trifluorométhylphényl)-1,2,3,6-tétrahydropyridine, la N,N-diméthyl-N'-(pyridin-3-yl)méthyl-N'-{4-(2,4,6-triisopropylphényl)thiazol-2-yl}éthane-1,2-diamine, et leurs sels pharmaceutiquement acceptables.
9. Formulation selon la revendication 1 dans laquelle le principe actif est choisi parmi l'acide 2-[(4-(2-chlorophényl)thiazol-2-yl)aminocarbonyl]indole-1-acétique ou son sel de potassium, l'irbésartan, le clopidogrel, l'acide ursodésoxycholique et son sel de sodium, le chlorhydrate de 1-(2-naphtalèn-2-yléthyl)-4-(3-trifluorométhylphényl)-1,2,3,6-tétrahydropyridine, le fumarate de N,N-

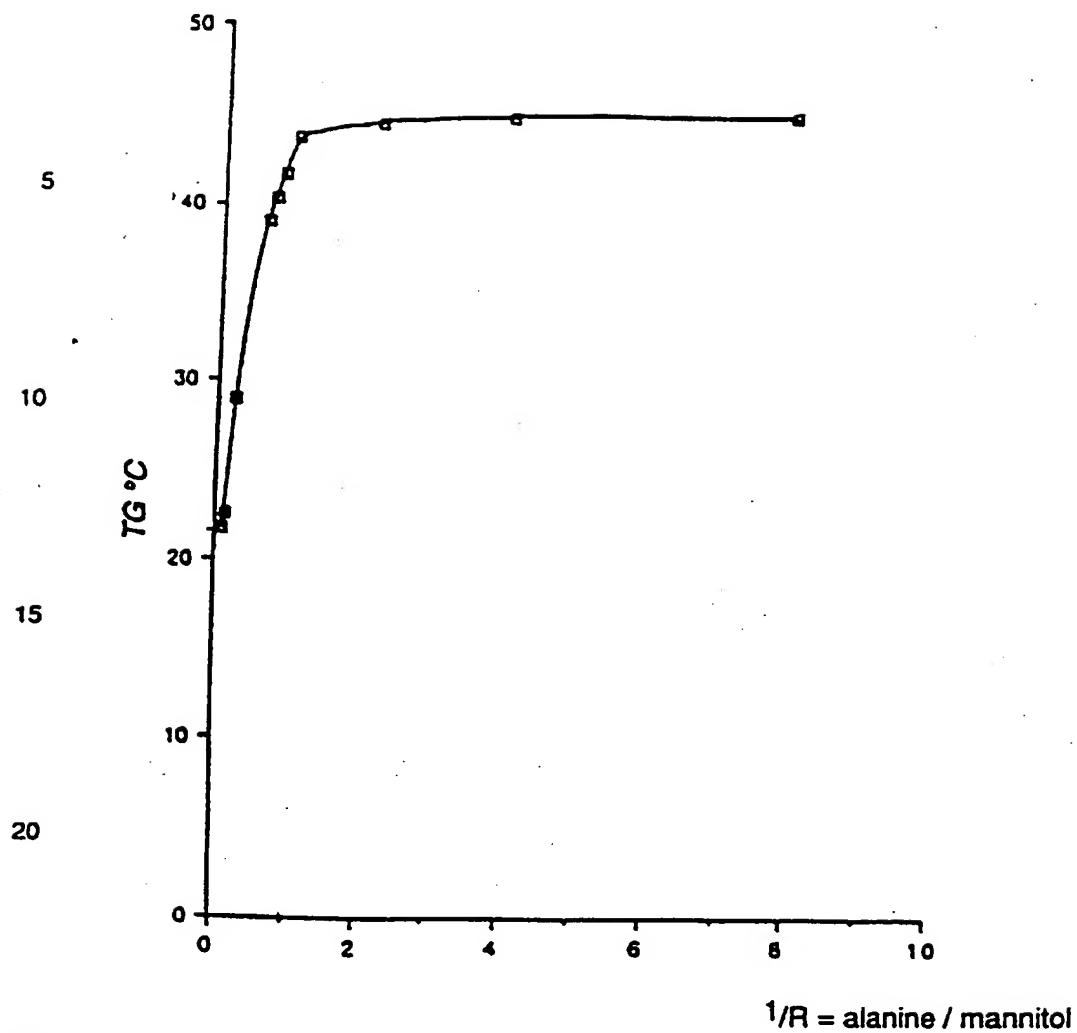
- diméthyl-N'-(pyridin-3-yl)méthyl-N'-[4-(2,4,6-triisopropylphényl)thiazol-2-yl]éthane-
1,2-diamine, l'acide 2-[{(5-(2,6-diméthoxyphényl)-1-{[(3-diméthylaminopropyl)
méthylcarbamoyl]-2-isopropyl-phényl}-1H-pyrazole-3-carbonyl)amino]
adamantane-2-carboxylique, le 3-(1-[2-[4-benzoyl-2-(3,4-difluorophényl)
morpholino-2-yl]éthyl]-4-phényl-pipéridin-4-yl)-1,1-diméthylurée, le trichlorhydrate de
l'acide 3-[N-{4-[4-(aminoiminométhyl)phényl]-1,3-thiazol-2-yl}-N-(1-carboxy-
méthylpipéridin-4-yl)amino]propionique, le 3-[N-{4-[4-(amino(N-éthoxycarbonyl-
imino)méthyl)phényl]-1,3-thiazol-2-yl}-N-(1-(éthoxycarbonylméthyl)pipéridin-4-yl)
amino]propionate d'éthyle, le 5-éthoxy-1-[4-(N-ter-butylcarbamoyl)-2-méthoxy-
benzènesulfonyl]-3-spiro-[4-(2-morpholinoéthyoxy)cyclohexane]indolin-2-one et
leurs sels pharmaceutiquement acceptables.
- 5
- 10
- 15
- 20
- 25
- 30
10. Formulation selon la revendication 1 obtenue après lyophilisation d'une solution dans laquelle le mannitol est à une concentration de 9 mg par ml, lalanine est à une concentration de 18 mg par ml et le principe actif est l'acide 2-[(4-(2-chlorophényl)thiazol-2yl)aminocarbonyl]indol-1-acétique à une concentration de 1,18 mg par ml ou un de ses sels pharmaceutiquement acceptables à une concentration équivalente
 11. Formulation selon la revendication 1 obtenue après lyophilisation d'une solution dans laquelle le mannitol est à une concentration de 10 mg par ml, lalanine est à une concentration de 23 mg par ml et le principe actif est l'irbésartan à une concentration de 1 mg par ml ou un de ses sels pharmaceutiquement acceptables à une concentration équivalente.
 12. Formulation selon la revendication 1 obtenue après lyophilisation d'une solution dans laquelle le mannitol est à une concentration de 9 mg par ml, lalanine est à une concentration de 18 mg par ml et le principe actif est le chlorhydrate de 1-(2-naphtalén-2-yl-éthyl)-4-(3-trifluorométhylphényl)-1,2,3,6-tétrahydropyridine à une concentration comprise entre 0,01 mg et 0,2 mg par ml ou un de ses sels pharmaceutiquement acceptables à une concentration équivalente.

1/2

**FIGURE 1**

Analyse par diffraction de rayons X sur la poudre de deux lyophilisats contenant un mélange mannitol/alanine dans un rapport $R = 0,5$; R étant le rapport massique mannitol sur alanine.

2/2



25

30

Influence du rapport $1/R$ = alanine / mannitol (w/w) sur la température de transition vitreuse des lyophilisats

FIGURE 2

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/FR 96/01706

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
 IPC 6 A61K9/19 A61K9/14 A61K47/26 A61K47/18

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)
 IPC 6 A61K

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	<p>WO 93 23017 A (JANSSEN PHARMACEUTICA) 25 November 1993 see page 7, line 26 - line 34 see page 13; example 2 --- -/-</p>	1,7

Further documents are listed in the continuation of box C.

Patent family members are listed in annex.

* Special categories of cited documents :

- *'A' document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- *'E' earlier document but published on or after the international filing date
- *'L' document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- *'O' document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- *'P' document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- *'T' later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- *'X' document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- *'Y' document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art
- *'A' document member of the same patent family

1

Date of the actual completion of the international search

Date of mailing of the international search report

27 February 1997

11.03.97

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentstaan 2
 NL - 2280 HV Rijswijk
 Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
 Fax (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Boulois, D

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/FR 96/01706

C(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 83, no. 22, 1 December 1975 Columbus, Ohio, US; abstract no. 183393, TSUNAKAWA N. ET AL: "Freeze drying of panthetine" XP002009310 see abstract & DATABASE WPI Week 7552 Derwent Publications Ltd., London, GB; AN 75-85480w & JP 50 088 215 A (DAICHI PHARM. KK), 15 July 1975 see abstract ---	1
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 9020 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class B05, AN 90-151822 XP002009311 & JP 02 096 536 A (GREEN CROSS CORP.), 9 April 1990 see abstract & PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 14, no. 294 (C-732), 26 June 1990 & JP 02 096536 A (GREEN CROSS CORP.), 9 April 1990, see abstract ---	1,2
A	US 4 537 883 A (ALEXANDER R. L. ET AL) 27 August 1985 see column 5 - column 6; table 1 ---	1
A	GB 2 021 581 A (THE WELLCOME FOUNDATION) 5 December 1979 see page 3; example 1 ---	1-12
A	EP 0 394 045 A (ERBAMONT INC) 24 October 1990 see page 2, line 44 - line 51 ----	1
T	EP 0 682 944 A (SANOFI) 22 November 1995 see claim 1 -----	1-8

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/FR 96/01706

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)		Publication date
WO 9323017 A	25-11-93	AU 4232293 A BG 99158 A CA 2135062 A CN 1085081 A CZ 9402654 A EP 0642334 A FI 945198 A HU 68224 A HU 9500465 A JP 7508019 T NO 944207 A NZ 252526 A SK 132094 A US 5558880 A		13-12-93 31-05-95 25-11-93 13-04-94 15-02-95 15-03-95 04-11-94 28-06-95 28-12-95 07-09-95 04-11-94 26-09-95 11-07-95 24-09-96
US 4537883 A	27-08-85	US 5413995 A US 5227374 A		09-05-95 13-07-93
GB 2021581 A	05-12-79	AT 365926 B AT 4411 T AU 525695 B AU 4704279 A BE 876296 A CA 1141661 A CH 641044 A DE 2920020 A EP 0005768 A FR 2425856 A JP 1509375 C JP 54163809 A JP 63058810 B LU 81272 A NL 7903871 A SE 450930 B SE 7904284 A SU 978715 A US 4335139 A		25-02-82 15-08-83 25-11-82 22-11-79 16-11-79 22-02-83 15-02-84 29-11-79 12-12-79 14-12-79 26-07-89 26-12-79 17-11-88 07-12-79 20-11-79 17-08-87 18-11-79 30-11-82 15-06-82
EP 394045 A	24-10-90	CA 2013474 A US 5066647 A		20-10-90 19-11-91

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/FR 96/01706

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)		Publication date
EP 682944 A	22-11-95	FR	2719479 A	10-11-95
		AU	1777495 A	16-11-95
		CA	2148537 A	05-11-95
		CN	1116522 A	14-02-96
		CZ	9501081 A	14-02-96
		FI	952119 A	05-11-95
		HU	72325 A	29-04-96
		JP	8053361 A	27-02-96
		NO	951724 A	06-11-95
		NZ	272045 A	27-02-96
		PL	308416 A	13-11-95

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demande Internationale N°
PCT/FR 96/01706

A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE
CIB 6 A61K9/19 A61K9/14 A61K47/26 A61K47/18

Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB

B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE

Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement)

CIB 6 A61K

Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines sur lesquels a porté la recherche

Base de données électronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si cela est réalisable, termes de recherche utilisés)

C. DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS

Catégorie *	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
X	WO 93 23017 A (JANSSEN PHARMACEUTICA) 25 Novembre 1993 voir page 7, ligne 26 - ligne 34 voir page 13; exemple 2 --- -/-	1,7

Voir la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents

Les documents de famille de brevets sont indiqués en annexe

* Catégories spéciales de documents cités:

- "A" document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent
- "E" document antérieur, mais publié à la date de dépôt international ou après cette date
- "L" document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée)
- "O" document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens
- "P" document publié avant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée

- "T" document ultérieur publié après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention
- "X" document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolément
- "Y" document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente pour une personne du métier
- "&" document qui fait partie de la même famille de brevets

1

Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée

Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale

27 Février 1997

11.03.97

Nom et adresse postale de l'administration chargée de la recherche internationale
Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Fonctionnaire autorisé

Boulois, D

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

De. ande Internationale No
PCT/FR 96/01706

C.(suite) DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS		
Catégorie *	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
A	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 83, no. 22, 1 Décembre 1975 Columbus, Ohio, US; abstract no. 183393, TSUNAKAWA N. ET AL: "Freeze drying of panthetine" XP002009310 voir abrégé & DATABASE WPI Week 7552 Derwent Publications Ltd., London, GB; AN 75-85480w & JP 50 088 215 A (DAICHI PHARM. KK), 15 Juillet 1975 voir abrégé ---	1
A	DATA BASE WPI Section Ch, Week 9020 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class B05, AN 90-151822 XP002009311 & JP 02 096 536 A (GREEN CROSS CORP.), 9 Avril 1990 voir abrégé	1
A	& PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 14, no. 294 (C-732), 26 Juin 1990 & JP 02 096536 A (GREEN CROSS CORP.), 9 Avril 1990, voir abrégé ---	1,2
A	US 4 537 883 A (ALEXANDER R. L. ET AL) 27 Août 1985 voir colonne 5 - colonne 6; tableau 1 ---	1
A	GB 2 021 581 A (THE WELLCOME FOUNDATION) 5 Décembre 1979 voir page 3; exemple 1 ---	1-12
A	EP 0 394 045 A (ERBAMONT INC) 24 Octobre 1990 voir page 2, ligne 44 - ligne 51 ---	1
T	EP 0 682 944 A (SANOFI) 22 Novembre 1995 voir revendication 1 -----	1-8

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignements relatifs aux membres de familles de brevets

Demande Internationale No

PCT/FR 96/01706

Document brevet cité au rapport de recherche	Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
WO 9323017 A	25-11-93	AU 4232293 A BG 99158 A CA 2135062 A CN 1085081 A CZ 9402654 A EP 0642334 A FI 945198 A HU 68224 A HU 9500465 A JP 7508019 T NO 944207 A NZ 252526 A SK 132094 A US 5558880 A	13-12-93 31-05-95 25-11-93 13-04-94 15-02-95 15-03-95 04-11-94 28-06-95 28-12-95 07-09-95 04-11-94 26-09-95 11-07-95 24-09-96
US 4537883 A	27-08-85	US 5413995 A US 5227374 A	09-05-95 13-07-93
GB 2021581 A	05-12-79	AT 365926 B AT 4411 T AU 525695 B AU 4704279 A BE 876296 A CA 1141661 A CH 641044 A DE 2920020 A EP 0005768 A FR 2425856 A JP 1509375 C JP 54163809 A JP 63058810 B LU 81272 A NL 7903871 A SE 450930 B SE 7904284 A SU 978715 A US 4335139 A	25-02-82 15-08-83 25-11-82 22-11-79 16-11-79 22-02-83 15-02-84 29-11-79 12-12-79 14-12-79 26-07-89 26-12-79 17-11-88 07-12-79 20-11-79 17-08-87 18-11-79 30-11-82 15-06-82
EP 394045 A	24-10-90	CA 2013474 A US 5066647 A	20-10-90 19-11-91

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignements relatifs aux membres de familles de brevets

Demande internationale No

PCT/FR 96/01706

Document brevet cité au rapport de recherche	Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
EP 682944 A	22-11-95	FR 2719479 A	10-11-95
		AU 1777495 A	16-11-95
		CA 2148537 A	05-11-95
		CN 1116522 A	14-02-96
		CZ 9501081 A	14-02-96
		FI 952119 A	05-11-95
		HU 72325 A	29-04-96
		JP 8053361 A	27-02-96
		NO 951724 A	06-11-95
		NZ 272045 A	27-02-96
		PL 308416 A	13-11-95